PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentkiassifikation 5:

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 93/05082

C08F 10/06, 4/602

A1

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

18. März 1993 (18.03.93)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP92/02017

(74) Gemeinsamer Vertreter:

AKTIENGESELL-BASF SCHAFT; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigsha-

fen (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:

2. September 1992 (02.09.92)

(81) Bestimmungsstaaten: CA, FI, HU, JP, KR, NO, RU, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, SE).

(30) Prioritätsdaten: P 41 30 299.0

12. September 1991 (12.09.91) DE

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US) : LITTMANN, Dieter [DE/ Trinder/Anmelder (nur für US): LITTMANN, Dieter [DE/DE]; Neckarpromenade 36, D-6800 Mannheim 1 (DE). EVERTZ, Kaspar [DE/DE]; Gleiwitzer Strasse 4, D-6707 Schifferstadt (DE). SCHLUND, Rueger [DE/DE]; B 5,12, D-6800 Mannheim 1 (DE). MUEHLEN-BERND, Thomas [DE/DE]; Siegelsmauer 3a, D-6900 Heidelberg (DE). KONRAD, Rainer [DE/DE]; Gartenweg 7, D-6701 Goennheim (DE). KLIMESCH, Roger [DE/DE]; Georg-Froeba-Strasse 43, D-6146 Alsbach-Hachnlein (DE). KERTH. Juergen [DE/DE]: Wattenheis Haehnlein (DE). KERTH, Juergen [DE/DE]; Wattenheimer Strasse 15, D-6719 Carlsberg (DE). SCHWEIER, Guenther [DE/DE]; Friedrich-Pietzsch-Strasse 14, D-6701 Friedelsheim (DE).

(54) Title: HIGH-PRESSURE PROCESS FOR PRODUCING POLYPROPYLENE

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON POLYPROPYLEN UNTER HOCHDRUCK

(57) Abstract

A process is disclosed for producing homopolymers of propylene or copolymers of propylene with other olefins or their mixtures. Polymerisation is carried out under pressures from 100 to 3000 bars and at temperatures from 100 to 330° C, using as catalyst a metallocene catalyst system.

(57) Zusammenfassung

Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen, wobei man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330° C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.

### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	FI FR	Finnland Frankreich	.MR MW	Mauritanien Malawi
AU	Australien		Gabon	NL	Niederlande
BB BE BF BJ BR CA CF CCI CM CS CZ	Australien Barbados Belgien Burkina Faso Bulgarien Benin Benin Brasilien Kanada Zentrale Afrikanische Republik Kongo Schweiz Cöte d'Ivoire Kamerun Tschechoslowakel Tschechischen Republik	GA GB GN GR HU IE IT JP KP KR LI LK LU MC	Gabon Vereinigus Königreich Guinea Griechenland Ungarn Irland Italien Japan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Liechtenstein Sri Lanka Luxemburg Monaco	NL NO NZ PL PT RO RU SD SE SK SN TD TG UA	Niederlande Norwegen Neuseeland Polen Portugal Rumänien Russische Föderation Sudan Schweden Slowakischen Republik Senegal Soviet Union Tischad Togo Ukraine
DE	Deutschland	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika
DK ES	Dänemark Spanien	ML MN	Mali Mongolei	55	

WO 93/05082 PCT/EP92/02017

Verfahren zur Herstellung von Polypropylen unter Hochdruck

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen.

10

Verfahren zur Herstellung von Homo- und/oder Copolymerisaten des Propylens bei niederen Drücken und unter Verwendung von Ziegler-Katalysatorsystemen sind z.B. aus der EP-A 351 392 und der EP-A 321 852 bekannt. Hierbei liegen jedoch heterogene Systeme vor, die Produktivitäten sind nicht zufriedenstellend und die Auswahl an Comonomeren ist eingeschränkt.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es daher, ein Verfahren zur Herstellung von Homo- und/oder Copolymerisaten des 20 Propylens zur Verfügung zu stellen, welches die genannten Nachteile nicht aufweist.

Demgemäß wurde ein Verfahren von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen gefunden, wobei man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.

30 Nach diesen Verfahren erhält man lineare Homopolymerisate des Propylens bzw. lineare Copolymerisate, die Kurzkettenverzweigungen aufweisen.

Als Olefine, die mit Propylen copolymerisiert werden können, haben sich cyclische Olefine mit 3 bis 12 C-Atomen, bevorzugt mit 4 bis 8 C-Atomen, Diene, insbesondere  $\alpha$ ,  $\omega$ -Diene mit 4 bis 10 C-Atomen wie Hexadien-1,5 und Olefine mit 2 bis 10 C-Atomen, bevorzugt Ethylen, Butene und Hexene als geeignet erwiesen, wobei die  $\alpha$ -Olefine besonders bevorzugt sind.

40 Diese Olefine können auch Aryl- oder Heteroelementsubstituenten wie Styrol oder ungesättigte substituierte Silane aufweisen.

In der Regel werden diese Comonomeren in Mengen von 0,1 bis 99,9 Gew.-%, bevorzugt in Mengen von 1 bis 99 Gew.-%, bezogen auf die Menge an Propylen eingesetzt.

S Als Katalysatoren werden Metallocenkatalysatorsysteme verwendet, die als aktiven Bestandteil u.a. eine Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems, insbesondere von Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal enthalten. Vorzugsweise werden dabei solche Komplexverbindungen verwendet, bei denen das Metallatom über π-Bindungen mit ungesättigten cyclischen Kohlenwasserstoffatomen verbunden ist, beispielsweise Cyclopentadienyl-, Fluorenyl- oder Indenylgruppen. Weiterhin sind die bevorzugt eingesetzten Komplexverbindungen dadurch gekennzeichnet, daß das Metallatom noch mit weiteren Liganden, insbesondere mit Fluor, Chlor, Brom und Iod oder einem C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, beispielsweise einer Methyl-, Ethyl-, Propyl- oder Butyl-gruppe, verknüpft sein kann. Besonders geeignete Komplexverbindungen enthalten dabei insbesondere Chlor.

Bevorzugte Metallocenkatalysatorsysteme enthalten als aktive Bestandteile

a) einen Metallocenkomplex der allgemeinen Formel I

25

20

$$R^3$$
 $R^2$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^1$ 
 $R^5$ 
 $R^2$ 
 $R^2$ 

35

40

30

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal,

X Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff, C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder -OR<sup>6</sup>,

wobei  $R^6$   $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_{6}$ - bis  $C_{15}$ -Aryl, Alkyla-

		ryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit
- 5		jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6
		bis 20 C-Atomen im Arylrest bedeutet,
5	$\mathtt{R}^1$ bis $\mathtt{R}^5$	Wasserstoff, $C_1$ - bis $C_{10}$ -Alkyl, 5- bis
		7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein
		$C_1$ - bis $C_6$ -Alkyl als Substituent tragen kann,
		C <sub>6</sub> - bis C <sub>15</sub> -Aryl oder Arylalkyl, wobei gege-
		benenfalls auch zwei benachbarte Reste ge-
.10		meinsam für ungesättigte, 4 bis 15 C-Atome
		aufweisende cyclische Gruppen stehen können,
		oder Si(R <sup>7</sup> ) <sub>3</sub> mit
	$\mathbb{R}^7$	$C_{1}$ - bis $C_{10}$ -Alkyl, $C_{6}$ - bis $C_{15}$ -Aryl oder
		C <sub>3</sub> - bis C <sub>10</sub> -Cycloalkyl,
15		R12
		R <sup>11</sup>
	Z für X od	
	2 Iui x 00	<u></u>
		R10 R9
20		
	wohei die	Reste R <sup>8</sup> bis R <sup>12</sup> Wasserstoff, C <sub>1</sub> - bis C <sub>10</sub> -Al-
	wober are	kyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das sei-
		nerseits ein C <sub>1</sub> - bis C <sub>10</sub> -Alkyl als Substi-
25		tuent tragen kann, C <sub>6</sub> - bis C <sub>15</sub> -Aryl oder
		Arylalkyl bedeuten und wobei gegebenenfalls
•		auch zwei benachbarte Reste gemeinsam für 4
		bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen
•		stehen können, oder Si(R <sup>13</sup> ) <sub>3</sub> mit
30	R13	$C_{1}$ - bis $C_{10}$ -Alkyl, $C_{6}$ - bis $C_{15}$ -Aryl oder
		C <sub>3</sub> - bis C <sub>10</sub> -Cycloalkyl,
	oder wobei	die Reste R <sup>4</sup> und Z gemeinsam eine Gruppierung

 $-[Y(R^{14})_2]_n$ -E- bilden, in der

für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4

stoff steht,

oder  $C_6$ - bis  $C_{10}$ -Aryl

für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlen-

für  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl

40

**3**5

Y

R14

. .

E für 
$$\mathbb{R}^{12}$$
 oder A steht, wobei A  $\mathbb{R}^{9}$ 

$$-$$
 0- ,  $-$  5- ,  $NR^{15}$  oder  $PR^{15}$  bedeutet,

mit  $R^{15}$   $C_1-$  bis  $C_{10}-Alkyl,\ C_6-$  bis  $C_{15}-Aryl,\ C_3-$  bis  $C_{10}-Cycloalkyl,\ Alkylaryl oder Si<math display="inline">(R^{16})_3$ 

mit  $R^{16}$   $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_{6}$ - bis  $C_{15}$ -Aryl,  $C_{3}$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder Alkylaryl

sowie

20

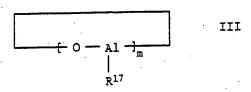
15

5

b) eine offenkettige oder cyclische Alumoxanverbindung der allgemeinen Formel II oder III

25  $R^{17}$  Al = 0  $Al = \frac{1}{m} R^{17}$  II

30



35

wobei  $R^{17}$  eine  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkylgruppe bedeutet und m für eine ganze Zahl von 5 bis 30 steht.

Von den Metallocenkomplexen der allgemeinen Formel I sind

5

5

R<sup>5</sup>  $MX_3$ 

Ιa,

10

15

| R<sup>5</sup>

Ib,

20

 $MX_2$ R<sup>12</sup> R<sup>11</sup> R<sup>10</sup>

25

R<sup>5</sup>

R12

 $MX_2$ 

 $(R^{14})_{2}Y$ 

Ic und

30

35

WO 93/05082

6

$$\begin{bmatrix} (R^{14})_2 Y \end{bmatrix}_n \qquad MX_2 \qquad \qquad Id$$

10

5

#### 15 bevorzugt.

Von den Verbindungen der Formel Ia sind insbesondere diejenigen bevorzugt, in denen

20 M Titan, Zirkonium oder Hafnium,

X Chlor und

 $R^{\rm I}$  bis  $R^{\rm S}$  Wasserstoff oder  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl bedeuten.

Von den Verbindungen der Formel Ib sind als bevorzugt dieje-25 nigen zu nennen, bei denen

M für Zirkonium oder Hafnium steht,

x für Chlor,

 $R^1$  bis  $R^5$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl oder Si( $R^7$ )<sub>3</sub>,

30  $R^6$  bis  $R^{10}$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkyl oder  $Si(R^{13})_3$  bedeuten.

Insbesondere sind die Verbindungen der Formel Ib geeignet, in denen die Cyclopentadienylreste gleich sind, bevorzugt sind die unsubstituierten Cyclopentadienylreste.

Von denen Verbindungen der Formel Ic sind diejenigen besonders geeignet, in denen

40  $R^1$  und  $R^8$  gleich sind und für Wasserstoff oder  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkylgruppen stehen,

 ${
m R}^{5}$  und  ${
m R}^{12}$  gleich sind und für Wasserstoff, eine Methyl-, Ethyl-, iso-Propyl- oder tert.-Butylgruppe stehen

7

 $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^9$  und  $R^{10}$  die Bedeutung

 $R^3$  und  $R^{10}$   $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl

 ${\bf R}^2$  und  ${\bf R}^9$  Wasserstoff

haben oder zwei benachbarte Reste R2 und R3 sowie R<sup>9</sup> und R<sup>10</sup> gemeinsam für ungesättigte, 4 bis 12 C-5 Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen,

R14 für C<sub>1</sub>- bis C<sub>8</sub>-Alkyl,

für Zirkonium oder Hafnium, M

für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff Y

10 und

> für Chlor stehen. X

Beispiele für besonders geeignete Komplexverbindungen sind u.a.

15 Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadienvl)-zirkoniumdichlorid,

Diethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,

Methylethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadie-

nyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-ethylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-3-tert.butyl-5-methylcyclopentadienyl)-dimethylzirkonium,

- 25 Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Diethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Dimethylsilandiylbis(-2-ethylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Dimethylsilandiylbis(-2-isopropylindenyl)-zirkoniumdichlorid,
- 30 Dimethylsilandiylbis(-2-tert.-butylindenyl)-zirkoniumdichlo-

Diethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdibromid, Dimethylsulfidbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-2-methyl-5-methylcyclopentadie-

nyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-2-methyl-5-ethylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-2-ethyl-5-isopropylcyclopentadienyl)-zirkoniumdichlorid,

Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-zirkoniumdichlorid, Dimethylsilandiylbis(-2-methylbenzindenyl)-zirkoniumdichlorid und Dimethylsilandiylbis(-2-methylindenyl)-hafniumdichlorid.

Bei den Verbindungen der allgemeinen Formel Id sind als besonders geeignet diejenigen zu nennen, in denen

M für Zirkonium oder Hafnium,

X für Chlor oder  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl stehen,

Y für Silicium oder Kohlenstoff steht, wenn n = 1 ist oder

fur Kohlenstoff, wenn n = 2 ist

 $R^{14}$  für  $C_1$ - bis  $C_8$ -Alkyl,  $C_5$ - und  $C_6$ -Cycloalkyl oder  $C_6$ - bis  $C_{10}$ -Aryl,

A für 
$$-0$$
,  $-s$ ,  $NR^{11}$ 

und

20 R<sup>1</sup> bis R<sup>3</sup> und R<sup>5</sup> für Wasserstoff, C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>- bis C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder Si(R<sup>7</sup>)<sub>3</sub> stehen.

Die Synthese derartiger Komplexverbindungen kann nach an sich bekannten Methoden erfolgen, wobei die Umsetzung der entsprechend substituierten, cyclischen Kohlenwasserstoffanionen mit Halogeniden von Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal, bevorzugt ist. Beispiele für entsprechende Herstellungsverfahren sind u.a. im Journal of Organometallic Chemistry, 369 (1989), 359-370 beschrieben.

Die Metellocenkomplexe können auch in kationischer Form vorliegen, wie in der EP-A 277 003 und der EP-A 277 004 beschrieben wird.

35 Neben der Komplexverbindung enthalten die Metallocenkatalysatorsysteme in der Regel noch oligomere Alumoxanverbindungen der allgemeinen Formel II oder III, wobei R<sup>17</sup> bevorzugt für Methyl- oder Ethylgruppen und m bevorzugt für eine Zahl von 10 bis 25 steht.

40

Die Herstellung dieser oligomeren Alumoxanverbindungen erfolgt üblicherweise durch Umsetzung einer Lösung von Trialkylaluminium mit Wasser und ist u.a. in der EP-A 284 708 und der US-A 4,794,096 beschrieben.

5

10

In der Regel liegen die dabei erhaltenen oligomeren Alumoxanverbindungen als Gemische unterschiedlich langer, sowohl linear als auch cyclischer Kettenmoleküle vor, so daß m als Mittelwert anzusehen ist. Die Alumoxanverbindungen können auch im Gemisch mit anderen Metallalkylen, bevorzugt mit Aluminiumalkylen vorliegen.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren hat es sich als vorteilhaft erwiesen, die Komplexverbindung von Metallen der IV.

5 und V. Nebengruppe des Periodensystems und die oligomere Alumoxanverbindung in solchen Mengen zu verwenden, daß das atomare Verhältnis zwischen Aluminium aus der oligomeren Alumoxanverbindung und dem Übergangsmetall aus der Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems im Bereich von 10:1 bis 10<sup>6</sup>:1, insbesondere im Bereich von 10:1 bis 10<sup>4</sup>:1 liegt.

Für das erfindungsgemäße Verfahren werden die Katalysatoren i.a. in einer Menge von  $10^{-1}$  bis  $10^{-9}$ , bevorzugt von  $10^{-2}$  bis  $10^{-5}$  mol/l Metall eingesetzt.

Das Verfahren kann in den üblichen für die Hochdruckpolymerisation verwendeten Reaktoren durchgeführt werden, beispielsweise in Rührautoklaven.

. 30

Es hat sich als vorteilhaft erwiesen, vor der Polymerisation zunächst die Komplexverbindung von Metallen der IV. und V. Nebengruppe des Periodensystems mit der oligomeren Alumo-xanverbindung zu vermischen, wodurch sich ein aktiviertes Katalysatorsystem bildet. Die Dauer dieses Aktivierungsschrittes beträgt üblicherweise 1 bis 120 Minuten, vorzugsweise 10 bis 100 Minuten. Die Vermischung wird bevorzugt in der Weise durchgeführt, daß man die Komplexverbindung mit einer Lösung der oligomeren Alumoxanverbindung in einem inerten Lösungsmittel, beispielsweise in Benzol, Toluol, Hexan, Heptan oder deren Mischungen, bei Temperaturen von 0 bis 50°C in Kontakt bringt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann so durchgeführt werden, daß die Lösungen aus Komplexverbindungen und oligomeren Alumoxanverbindungen vor dem Reaktor gemischt und/oder in den Reaktor an mehreren Stellen eingespeist werden. Die Polymerisation kann absatzweise oder kontinuierlich durchgeführt werden. Man arbeitet bei Drücken von 100 bis 3500 bar, bevorzugt von 500 bis 3000 bar, insbesondere von 1000 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C, bevorzugt von 120 bis 300°C, insbesondere von 120 bis 250°C. Die Verweilzeiten liegen im Bereich von 20 bis 240, bevorzugt von 30 bis 120 Sekunden.

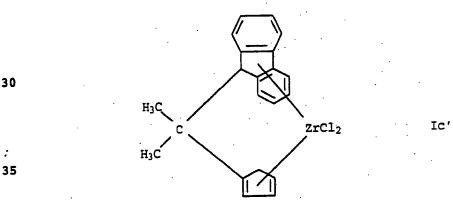
Die wesentlichen Vorteile des erfindungsgemäßen Verfahrens bestehen darin, daß hohe Produktivitäten erzielt werden, daß 15 die Auswahl an Comonomeren sehr groß ist, daß hohe Umsätze bei kurzen Verweilzeiten und hohe Molekulargewichte erreicht werden.

Beispiele

20

Beispiele 1
Herstellung eines Propylen-Homopolymerisats (PP)
440 mg (≙ 1 mmol)

25



wurden in einer Mischung aus 50 ml (36 g, 0,5 mol) Aluminiumtrimethyl und 290 g 1,53 molarer toluolischer Methylaluminoxan-Lösung (0,5 mol) in 10 l Toluol gelöst. Unter Luft- und Feuchtigkeitsausschluß wurde in einem kontinuierlich arbeitenden Hochdruck-Rührautoklav 10  $\mathrm{m}^3$  Propylen/h und die oben beschriebene Lösung dosiert.

Über die Versuchsbedinungen und die Ergebnisse gibt Tabel-5 le 1 Aufschluß.

Das mittlere Molekulargewicht  $\overline{M}_{w}$  (Gewichtsmittelwert) wurde durch Gelpermeationschromatographie bestimmt.

#### 10 Tabelle 1:

	Temperatur [°C]	Druck [bar]	g Ic'/h	Verweilzeit [min]	Produktivitāt [g PP/g Ic'·h]	M̄₩
15	149	1510	0,17	1,5	8380	2000

Beispiel 2 Herstellung eines Propylen-Ethylen-Copolymerisats

Es wurde wie in dem Beispiel 1 gearbeitet, jedoch wurde eine Mischung aus Propylen und Ethylen polymerisiert.

Die Versuchsbedingungen und die Ergebnisse sind in der Ta-25 belle 2 zusammengestellt.

#### Tabelle 2:

30	Temperatur [°C]	Druck [bar]	g Ic'/h	Gew% Propylen zu Gew% Ethylen im Gasgemisch	Produktivität  [g Polymer/ g Ic'·h]	M <sub>w</sub>
:	190	1508	0,078	77/23	24 358	10.000
35				<u> </u>		

40

#### Patentansprüche

 Verfahren zur Herstellung von Homopolymerisaten des Propylens oder Copolymerisaten des Propylens mit anderen Olefinen oder deren Mischungen, dadurch gekennzeichnet, daß man bei Drücken von 100 bis 3000 bar und bei Temperaturen von 100 bis 330°C polymerisiert und als Katalysator ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet.

10

- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Metallocenkatalysatorsystem verwendet, das als aktive Bestandteile
- a) einen Metallocenkomplex der allgemeinen Formel I

20

$$R^3$$
 $R^2$ 
 $R^4$ 
 $R^5$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 
 $R^2$ 

25

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

30

M Titan, Zirkonium, Hafnium, Vanadium, Niob oder Tantal,

х

Fluor, Chlor, Brom, Iod, Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $-OR^6$ ,

. 35 wobei R<sup>6</sup> C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl, Alkylaryl, Arylalkyl, Fluoralkyl oder Fluoraryl mit jeweils 1 bis 10 C-Atomen im Alkylrest und 6 bis 20 C-Atomen im Arylrest bedeutet,

40

 $R^1$  bis  $R^5$  Wasserstoff,  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloalkyl, das seinerseits ein  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl als Substituent tragen kann,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder Arylalkyl, wobei gegebenenfalls auch

zwei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder  $Si(R^7)_3$  mit  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl,

5

15

20

25

30

Z für X oder

 $R^7$ 

$$R^{12}$$
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 

wobei die Reste R<sup>8</sup> bis R<sup>12</sup> Wasserstoff, C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, 5- bis 7-gliedriges Cycloal-kyl, das seinerseits ein C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl als Substituent tragen kann, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder Arylalkyl bedeuten und wobei gegebenenfalls auch zwei benachbarte Reste gemeinsam für 4 bis 15 C-Atome aufweisende cyclische Gruppen stehen können, oder Si(R<sup>13</sup>)<sub>3</sub> mit C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl oder

 $C_{1}$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_{6}$ - bis  $C_{15}$ -Aryl oder  $C_{3}$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl, oder wobei die Reste  $R^{4}$  und Z gemeinsam eine Grup-

pierung  $-[Y(R^{14})_2]_n$ -E- bilden, in der Y für Silicium, Germanium, Zinn oder Kohlenstoff steht,

für  $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl

für die Zahlen 1, 2, 3 oder 4

35 E für 
$$\mathbb{R}^{12}$$
  $\mathbb{R}^{8}$  oder A steht, wobei A

$$-0$$
,  $-s$ ,  $NR^{15}$  oder  $PR^{15}$  bedeutet

WO 93/05082 PCT/EP92/02017

14

mit R<sup>15</sup> C<sub>1</sub>- bis C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>6</sub>- bis C<sub>15</sub>-Aryl, C<sub>3</sub>- bis C<sub>10</sub>-Cycloalkyl, Alkylaryl oder Si(R<sup>16</sup>) $_3$ 

mit  $R^{16}$   $C_1$ - bis  $C_{10}$ -Alkyl,  $C_6$ - bis  $C_{15}$ -Aryl,  $C_3$ - bis  $C_{10}$ -Cycloalkyl oder Alkylaryl

sowie

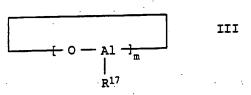
b) eine offenkettige oder cyclische Alumoxanverbindung 10 der allgemeinen Formel II oder III

 $R^{17}$   $A^{1-1} O - A^{1-1} R^{17}$   $R^{17}$   $R^{17}$   $R^{17}$ 

20

15

5



25

wobei  $R^{17}$  eine  $C_1$ - bis  $C_4$ -Alkylgruppe bedeutet und m für eine ganze Zahl von 5 bis 30 steht,

30 enthalt.

*:* 35

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/EP 92/02017

		10.7	
A. CI	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER		
1	Int.Cl.5 CO8F 10/06, CO8F 4/602		
Accordin	g to International Patent Classification (IPC) or to both nat	ional classification and IPC	
० ज	ET DS SEARCHED		
Minimum	a documentation searched (classification system followed by cla	assification symbols)	
]	Int.Cl.5 CO8F		
Documen	ntation searched other than minimum documentation to the exte	nt that such documents are included in th	e fields searched
Electroni	c data base consulted during the international search (name of c	lata base and, where practicable, search t	erms used)
	CUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
	where annual indication where annual	ropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Category	y* Citation of document, with indication, where apparent		4.0
Х	DE, A, 3150270 (EC ERDÖLCHEMIE)	•	1,2
	30 June 1983, see claims; page 3, lines 2	23-28	
	.	-	1,2
X	WO, A, 9104257 (EXXON) 4 April see claims; page 22,lines 9	1991 9-29; example 55	1,2
Х	EP, A, 0321853 (HOECHST) 28 Jur see claims 2,3	ne 1989	1,2
Х	EP, A, 0416566 (HOECHST) 13 Man see claims 1,2	rch 1991	1,2
l			
		See patent family annex.	
F	urther documents are listed in the continuation of Box C.	- List of ofter the in	ternational filing date or priority
"A" de	pecial categories of cited documents: ocument defining the general state of the art which is not considered	the principle or theory underlying i	he invention
10 "E" €	be of particular relevance  artier document but published on or after the international filing date  artier document but published on or after the international filing date	"X" document of particular relevance; considered novel or cannot be constep when the document is taken a	Placied to the other and in commen
l ci	ted to establish the publication date of automor change of	"Y" document of particular relevance;	the claimed invention cannot be we sten when the document is
"0" d	pecial reason (as specified) ocument referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	considered to involve an inventi- combined with one or more other su being obvious to a person skilled i	св досищена, экспектива,
"p" d	neans ocument published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	"&" document member of the same pat	
	f the actual completion of the international search	Date of mailing of the international s	search report
Date o	4 November 1992 (04.11.92)	25 November 1992	(25.11.92)
Name	and mailing address of the ISA/	Authorized officer	
	EUROPEAN PATENT OFFICE		
Facsin	nile No.	Telephone No.	

# ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

EP 9202017 \*

SA 63913

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 19/11/92

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
DE-A- 3150270	30-06-83	None	٠.	·	
WO-A- 9104257	04-04-91	US-A-	5055438	08-10-91	
		AU-A-	6248390	21-03-91	
٠.		AU-A-	6443990	18-04-91	
		CA-A-	2024899 2065745	14-03-91 14-03-91	
•		CA-A- EP-A-	0420436	03-04-91	
	•	EP-A-	0420438	03-04-91	
		JP-A-	3188092	16-08-91	
	•	US-A-	5026798	25-06-91	
	•	US-A-	5057475	15-10-91	
•		US-A-	5096867	17-03-92	
	. 20_06_00	DE-A-	3743320	29-06-89	
EP-A- 0321853	28-06-89	AU-A-	2731988	22-06-89	
		DE-A-	3867054	30-01-92	
		JP-A-	1203409	16-08-89	
•		US-A-	4962248	09-10-90	
EP-A- 0416566	13-03-91	DE-A-	3929693	14-03-91	
		AU-B-	625142	02-07-92	
		AU-A-	6219090	14-03-91	
		CA-A-	2024718	08-03-91 25-04-91	
		JP-A-	3100004	25-04-31	
				•	
			÷		
	•			•	
	•	•			
•					
			•		
•	:				
	•		•		

For more details about this annex : see Official Journal of the European Patent Office, No. 12/82

FORM P0479

# INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP 92/02017

. KLASSIF	KATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANI	OS (bei mehreren Klassifikationssymbolen sind alle anzugeben)	P 92/02017	
Nach der In Int. Cl	remationalen Patentklassifikation (IPC) oder nac	h der nationalen Klassifikation und der IPC		
. RECHER	CHIERTE SACHGEBIETE			
		Recherchierter Mindestprüfstoff <sup>7</sup>		
Klassifikati	onssytem	Klassifikationssymbole		
Int.Cl	.5 C 08 F	,		
	Recherchierte nicht zum M unter	lindestprüfstoff gebörende Veröffentlichungen, soweit diese die recherchierten Sachgebiete fallen <sup>8</sup>		
III. EINSCI	ILAGIGE VEROFFENTLICHUNGEN 9	des mallachlichen Teile 12	Betr. Anspruch Nr. 13	
Art.°	Kennzeichnung der Veröffentlichung 11, sowei	it erforderlich unter Angabe der maßgeblichen Teile 12		
X	DE,A,3150270 (EC ER Juni 1983, siehe Ans	DÖLCHEMIE) 30. prüche; Seite 3, Zeilen 23-28	1,2	
X	WO,A,9104257 (EXXON siehe Ansprüche; Sei 55	1,2		
X	EP,A,0321853 (HOECH	0321853 (HOECHST) 28. Juni siehe Ansprüche 2,3		
X	EP,A,0416566 (HOECH 1991, siehe Ansprüch	HST) 13. März ne 1,2	1,2	
"A" Vided "E" at tit tit TL" Vided For the same and the s	dere Kategorien von angegebenen Veröffentlichur röffentlichung, die den allgemeinen Stand der Te finiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzus eres Dokument, das jedoch erst am oder nach de inalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist röffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsa- eifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das nitichungsdatum einer anderen im Recherchenber innten Veröffentlichung belegt werden soll oder di deren besonderen Grund angegeben ist (wie ausge eröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offe ne Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maß zieht eröffentlichung, die vor dem internationalen Anm m, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum cht worden ist  HEINIGUNG Abschlusses der internationalen Recherche	chnik sehen ist meidedatum oder dem Prioritätsdatui meidedatum oder dem Prioritätsdatui ist und mit der Anmeidung nicht koll Verständnis des der Erfindung zugru oder der ihr zugrundeliegenden Theo to Veröffentlichung von besonderer Bed te Erfindung kann nicht als neu oder efuhrt) mbarung, mahmen  veröffentlichung von besonderer Bed te Erfindung kann nicht als auf erfin ruhend betrachtet werden, wenn die einer oder menreren anderen Veröffe gorie in Verbindung gebracht wird u einen Fachmann naheliegend ist	Idiert, sondern nur zum ndeliegenden Prinzips rie angegeben ist eurung, die beanspruch- auf erfinderischer Tätig- eurung, die beanspruch- derischer Tätigkeit be- Veröffentlichung mit ntlichungen dieser Kate- nd diese Verbindung für Iben Patentfamilie ist	
Datum de	Abschlusses der internationalen Recherche			
	04-11-1992	<b>2</b> 5. 11. 92		
	04-11-1992	Unterschrift des bevolimächtigten Be		

Pormbiett PCT/ISA/210 (Biett 2) (Jeaner 1985)

# ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.

EP 9202017 63913 SA

3

ř

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 19/11/92 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
DE-A- 3150270	30-06-83	Keine			
WO-A- 9104257	04-04-91	US-A- AU-A- AU-A- CA-A-	5055438 6248390 6443990 2024899	08-10-91 21-03-91 18-04-91 14-03-91	
		CA-A- EP-A- EP-A-	2065745 0420436 0491842	14-03-91 03-04-91 01-07-92 16-08-91	
		JP-A- US-A- US-A- US-A-	3188092 5026798 5057475 5096867	25-06-91 15-10-91 17-03-92	
EP-A- 0321853	28-06-89	DE-A- AU-A- DE-A- JP-A- US-A-	3743320 2731988 3867054 1203409 4962248	29-06-89 22-06-89 30-01-92 16-08-89 09-10-90	
EP-A- 0416566	13-03-91	DE-A- AU-B- AU-A- CA-A- JP-A-	3929693 625142 6219090 2024718 3100004	14-03-91 02-07-92 14-03-91 08-03-91 25-04-91	
·					
			ę		
			· .		
	,				
				· .	